#### PH SENSOR AND ION WATER MAKER

Publication number: JP9236570 Publication date: 1997-09-09

Inventor: SOEDA TETSUJI; NISHIDA TAKESHI; MATSUDA

TOSHIHIKO; TANAKA RYOJI; SATO TAKUMA

Applicant: MATSUSHITA ELECTRIC IND CO LTD

Classification:

- international: G01N27/28; C02F1/46; G01N27/38; G01N27/416;

G01N27/38; G01N27/28; C02F1/46; G01N27/30; G01N27/416; G01N27/30; (IPC1-7): G01N27/38; G01N27/28; C02F1/46; G01N27/28; G01N27/416

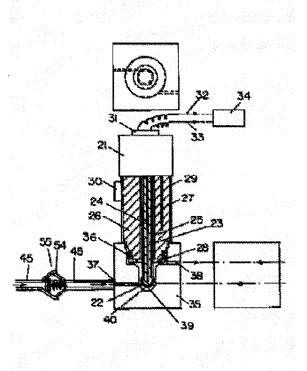
- European:

Application number: JP19960045757 19960304 Priority number(s): JP19960045757 19960304

Report a data error here

## Abstract of JP9236570

PROBLEM TO BE SOLVED: To prevent the adhesion of air bubbles contained in a soln, to be measured to the surface of a pH responding glass membrane and to stably measure the pH value of a very small amt. of a soln. to be measured with good responsiveness by connecting a pulsation generator to a water entering part. SOLUTION: When a soln to be measured is allowed to flow in a water entering part 37 from a supply pipe 45, the pulsated streams generated in a pulsation generator 55 flow into an internal space 39 and impinge against the surface of the end part of a glass electrode part 22 to rise along the surface of a pH responding glass membrane while revolving. Since the flow at this time is non-steady, when the soln. to be measured contain air bubbles, air bubbles ready to adhere to the surface of the pH responding glass membrane are prevented from adhering to the glass electrode part 22 and bonded air bubbles are again peeled. There is a tendency such that air bubble are easily stored in a part slow in flow velocity like a dead water region but, in the case of pulsated streams, the air bubbles within this region are easily removed by the effect of main flow and air bubble removing efficiency is enhanced. By this constitution, an ion water maker fitted with a pH sensor excellent in the stability of a display value is obtained.



Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

## (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

## (11)特許出願公開番号

# 特開平9-236570

(43)公開日 平成9年(1997)9月9日

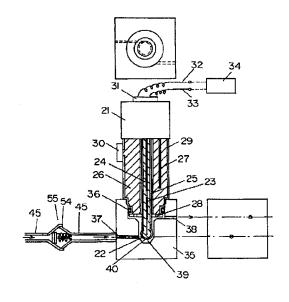
(51) Int.Cl. <sup>6</sup>		識別記号	庁内整理番号	FΙ					技術表示簡
G01N 2	7/28			G 0	1 N	27/28		λ	<b>I</b>
		3 2 1						3 2 1 A	<b>A</b>
C02F	1/46			C 0	2 F	1/46		P	<b>\</b>
G01N 2	7/416			G 0	1 N	27/38		321	
#G01N 27	7/38	3 2 1		27/46				3532	Z
	•		審査請求	未請求	南	き項の数3	OL	(全 8 ট	頁) 最終頁に続く
(21)出願番号		特願平8-45757		(71)	出願人	ሊ 000005	821		
						松下電	器産業	株式会社	
(22)出廣日		平成8年(1996)3			大阪府	門真市	大字門真10	006番地	
				(72)	発明	皆 添田	哲司		
						大阪府	門真市	大字門真10	006番地 松下電器
						産業株	式会社	内	
				(72)	発明和	<b>新西田</b>	毅		
						大阪府	門真市	大字門真10	006番地 松下電器
						産業株	式会社	内	
				(72)	発明者	Y 松田	利彦		
						大阪府	門真市:	大字門真10	006番地 松下電器
						産業株	式会社	内	
				(74)	代理人	人 弁理士	淹本	智之	(外1名)
									最終頁に続く

## (54)【発明の名称】 pHセンサ及びイオン水生成器

## (57)【要約】

【課題】 被測定液に含まれた気泡がセンサの本体内に溜まり、pH応答ガラス膜表面に付着するのを防止するとともに付着した気泡は効率よく除去でき、微少量の被測定液でpH値を安定して応答性よく測定できるpHセンサを提供することを目的とする。

【解決手段】 本発明のpHセンサ21は、内部液24を充填するとともにpH応答ガラス膜40を備えたガラス電極部22と、比較電極液26を充填した比較電極部29と、入水部37及び吐出部38が接続され内部空間39内にpH応答ガラス膜40が収容された本体部35と、比較電極部29に設けられ比較電極液26と被測定液とを連通させる液絡部28を備え、吐出路側の入水部37に脈動発生装置55が設けられたことを特徴とする



### 【特許請求の範囲】

【請求項1】内部液を充填するとともにpH応答ガラス 膜を備えたガラス電極部と、比較電極液を充填した比較電極部と、入水部及び吐出部が接続され内部空間内に前記pH応答ガラス膜が収容された本体部と、前記比較電極部に設けられ前記比較電極液と被測定液とを連通させる液絡部を備え、前記吐出路側の入水部に脈動発生装置を接続したことを特徴とするpHセンサ。

【請求項2】前記脈動発生装置が、被測定液の動圧を受ける弁体と、被測定液の流入する方向と逆方向に前記弁体を付勢する付勢体を備え、前記弁体及び前記付勢体の重心位置が軸心からずれていることを特徴とする請求項1記載のpHセンサ。

【請求項3】電解槽と、前記電解槽に設けた一対の電極と、前記電解槽に接続された吐出路と、前記吐出路から分岐された排水路とを備え、前記排水路に請求項1または2記載のpHセンサを設けたことを特徴とするイオン水生成器。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、水道水、井戸水等の原水を電気分解して得られるアルカリ水および酸性水の様に気泡を含む液体のpH値を測定するpHセンサ及びイオン水生成器に関するものである。

### [0002]

【従来の技術】近年健康ブームを反映して、イオン水生成器が普及しつつある。このイオン水生成器は電解槽内で水道水などを電気分解し、陽極側に酸性水を生成し、陰極側にアルカリイオン水を生成するものである。

【0003】最近では生成されたイオン水のpH値を測定するためのpHセンサをイオン水生成器に配置した技術(実開平5-80587号公報)が提案され主流になりつつある。

【0004】そこでこのpHセンサを備えた連続電解方 式のイオン水生成器について説明する。 図5は従来のイ オン水生成器の概略全体図である。1は水道水などの原 水管、2は水栓、3は水栓2と介して原水管1と接続さ れたイオン水生成器である。4は内部に活性炭や中空糸 膜などを備えた浄水部、5はミネラルを原水中に付与し 導電率を高めるミネラル供給部、6は通水を確認し後述 の制御手段に制御開始の指示をする流量センサ、8は流 量センサ6を経由してきた水を電気分解する電解槽7を 2分する隔膜、9,10は隔膜8で2分して形成された 各電極室に配置された電極板、11は電極板10側の水 (電極板10が陽極の場合は酸性水)を排出する排水 管、12は電極板9側の水(電極板9が陰極の場合はア ルカリイオン水)を吐出する吐出管15の一部に設けら れたpH検知部13に供給する接続管、14はpH検知 部13に収容されたpHセンサ、16は電解槽7内の残 留水や電極洗浄時のスケールが溶解した洗浄水を排出す

るための電磁弁、17は排水管11を介して電極板10側の水(電極板10が陽極の場合は酸性水)や電解槽7の滞留水や洗浄水を排出する放水管、19は電源投入用プラグ18からの交流を直流に変換する電源部、20はイオン水生成器3の動作を制御する制御手段、53はイオン水生成器3の操作状態を表示するとともに操作条件などを設定する操作表示部である。

【0005】以上のように構成された従来のp Hセンサ とイオン水生成器について以下その動作を説明する。原 水管1より水栓2を開いて通水された原水は浄水器4で 原水中の残留塩素の臭いや一般細菌などの不純物が取り 除かれ、ミネラル供給部5でグリセロリン酸カルシウム などのミネラルが溶解され電解が容易な水に処理された 後、流量センサ6を経て電解槽7に通水される。一方。 電源投入プラグ18よりAC電圧が印加され、電源部1 9で直流に変換後、電解槽7の電極板9と電極板10に 供給される。これにより陽極室では酸性イオン水が生成 されるとともに、陰極室においてはアルカリイオン水が 生成され、通水しながら電極板9がマイナス電圧になる ように電圧を印加すると、吐出管15よりアルカリイオ ン水が連続的に得られる。また電極板9がプラス電圧に なるように電圧を印加すると、吐出管15より酸性水が 連続的に得られる。電解槽7で生成されたイオン水のp H値をpHセンサ14により測定し、センサ出力値を制 御手段20にフィードバックすることにより、所望のp H値のイオン水が得られる。

#### [0006]

【発明が解決しようとする課題】ところで、イオン水生 成器により生成されるイオン水は、電解槽で電気分解さ れるため、電気分解の際発生する酸素ガスや水素ガスが 発生して微少量ではあるがこれらが気泡となってイオン 水の中に混入されて電解槽から吐出される。そして電解 槽の吐出側でこれらの気泡を含んだイオン水のp H値を pHセンサで測定する場合に、pHセンサのガラス電極 部にこれらの気泡が付着してpHセンサの出力値が安定 しないという問題があった。とくにガラス電極部を備え たpHセンサの場合には、ガラス電極部の表面のガラス がマイナスに帯電しているため、ここに原水中のカルシ ウムイオン等の成分が付着し、ガラス電極部の表面はわ ずかであるが析出物のある表面となって流入した気泡が 付着し易くなり、気泡がいったんここに付着するとこれ を核として合泡しさらに気泡が大きく成長していくとい う問題をかかえたものであった。気泡が成長するとガラ ス電極部を備えたpHセンサの出力値の安定が大きく損 なわれてしまう。しかも気泡の付着は被測定液が微少量 であるpHセンサであればあるほど影響が大きいため、 微少量のp Hセンサを実現する事実上の障害となってい た。

【0007】そこで本発明は前記従来の問題点を解決するもので、被測定液に含まれた気泡がセンサの本体内に

溜まり、pH応答ガラス膜表面に付着するのを防止するとともに付着した気泡は効率よく除去でき、微少量の被測定液でpH値を安定して応答性よく測定できるpHセンサを提供することを目的とする。

【0008】さらに本発明は、電気分解で発生する気泡を含んだイオン水のpH値を微少量でも安定して測定することができ、pHセンサが破損するようなことがあっても安全なイオン水生成器を提供することを目的とする。

#### [0009]

【課題を解決するための手段】上記目的を達成するために本発明のpHセンサは、内部液を充填するとともにpH応答ガラス膜を備えたガラス電極部と、比較電極液を充填した比較電極部と、入水部及び吐出部が接続され内部空間内にpH応答ガラス膜が収容された本体部と、比較電極部に設けられ比較電極液と被測定液とを連通させる液絡部を備え、吐出路側の入水部に脈動発生装置を接続したことを特徴とする。

【0010】この発明によれば、被測定液に含まれた気泡がセンサの本体内に溜まり、pH応答ガラス膜表面に付着するのを防止するとともに付着した気泡は効率よく除去でき、微少量の被測定液でpH値を安定して応答性よく測定できるpHセンサを提供することができる。

#### [0011]

【発明の実施の形態】本発明の請求項1に記載の発明は、内部液を充填するとともにpH応答ガラス膜を備えたガラス電極部と、比較電極液を充填した比較電極部と、入水部及び吐出部が接続され内部空間内にpH応答ガラス膜が収容された本体部と、比較電極部に設けられ比較電極液と被測定液とを連通させる液絡部を備え、吐出路側の入水部に脈動発生装置を接続したpHセンサであるから、入水部から流入する被測定液が脈動発生装置によって脈動化され非定常流れとなって内部空間内に流入し、pH応答ガラス膜等の内部空間内表面に気泡が付着するのを防止することができるし、いったん付着した気泡は効率よく除去することができる。

【0012】請求項2に記載の発明は、脈動発生装置

が、被測定液の動圧を受ける弁体と、被測定液の流入する方向と逆方向に弁体を付勢する付勢体を備え、弁体及び付勢体の重心位置が軸心からずれているpHセンサであるから、被測定液が流入することによって弁体が押し開かれ流路が開かれるが、このとき重心位置が軸心からずれているから流れの動圧によって振動を起こし、脈動発生装置から吐出される被測定液には脈動が発生する。【0013】請求項3に記載の発明は、電解槽と、電解槽に設けた一対の電極と、電解槽に接続された吐出路と、吐出路から分岐された排水路とを備え、排水路にpHセンサを設けたイオン水生成器であり、電気分解で発生する気泡を含んだイオン水のpH値を微少量でも安定して測定することができ、pHセンサが破損するような

ことがあっても安全である。

【0014】以下本発明の実施の形態について図1、図 2、図3及び図4を用いて説明する。

【0015】(実施の形態1)まず本発明の実施の形態 1におけるpHセンサについて図面に基づいて詳細に説 明する。図1は本発明の実施の形態1におけるpHセン サの概略断面図である。21はpHセンサ、22は被測 定液の水素イオンに感応するpH応答ガラス膜40が接 液部分に形成されたガラス電極部、23はAg/AgC 1からなる第1内部電極でpH=7.0の塩類溶液であ る内部液24に浸漬してある。pH応答ガラス膜40を 構成するガラスはSiO₂およびLiO₂を主成分とした ガラスである。25は不活性ガラスからなるチューブ状 のガラス容器、29は比較電極部であり、比較電極室を 備え内部に中性塩の溶液からなる比較電極液26が充填 されるとともに、比較電極液26にはAg/AgC1か らなる第2内部電極27が浸漬されている。28は液絡 部で多孔質セラミック等からなり被測定液と比較電極液 26とを連通している。30は比較電極液26を補充す る補充口で、31はpHセンサ21と制御手段34をつ なぐ端子接続部、32は第1内部電極23に接続された 第1出力端子で、33は第2内部電極に接続された第2 出力端子で制御手段34に接続されている。

【0016】被測定液にpH応答ガラス膜40が浸されると、被測定液の水素イオンがpH応答ガラス膜40表面に固定電荷相を形成し、被測定液と内部液24との間に起電力を発生する。一方被測定液は液絡部28によって比較電極液26と連通しており、比較電極液26に浸した第2内部電極27は被測定液に対して0電位となるので、第1出力端子32と第2出力端子33の間に被測定液の水素イオン濃度に比例したセンサ電圧が出力されるのである。このセンサ出力は次式で表される。

#### [0017]

 $E = \alpha \cdot 0$ . 059 (pH0 -pH) +Cv ただし、E:センサ電圧(V)

α:電極係数で0<α≤1</p>

pHO : 内部液のpH値で、ここではpHO=7.0

рН :被測定液のpH値

C v : 電極固有の不斉電位差 (V)

このpHセンサ21は内部液24のpH0を7.0としているので、被測定液のpHが中性(pH=7.0)であれば、不斉電位を別にするとセンサ電圧Eが0Vということになる。

【0018】一方、被測定液のpHが酸性(pH<7.0)であれば不斉電位を別にしてセンサ電圧Eが正電圧となり、被測定液のpHがアルカリ性(pH>7.0)であれば不斉電位を別にしてセンサ電圧Eが負電圧になる

【0019】この出力されたセンサ電圧Eは必要に応じて増幅され、表示部にpH値表示したり、センサ電圧E

を制御手段34に伝達し、制御手段34は例えばイオン 水生成器であれば電気分解するための電圧を制御する。 【0020】次に本発明の実施の形態1の本体部35に ついて説明する。本体部35は入水部37、吐出部3 8、内部空間39等から構成される。入水部37はpH 応答ガラス膜40の表面の接線方向に向けて設けられ る。吐出部38もpH応答ガラス膜40の表面の接線方 向に向けられるとともに、入水部37より上方位置に設 けられている。内部空間39はガラス電極部21を収容 するととともに、概ね円筒状で実質10cm3以下の容。 積を有しており、その中心軸線をpH応答ガラス膜40 の容器の中心軸線と略一致させてあり、底部には入水部 37が設けられる。この10cm³以下の容積にするこ とにより、測定の応答性を速くすることができるもので ある。しかしあまり小さくすると気泡の影響で安定性が 悪くなる。入水部37と吐出部38とはそれぞれ内部空 間39の中心軸線と直交する平面内に形成されている。 入水部37から流入した被測定液が内部空間39内をp H応答ガラス膜4 Oの表面に沿って円滑に旋回上昇する ように、底部周辺にはわずかなテーパ面が形成されてい る。旋回上昇後、被測定液は吐出部38から吐出され る。36はガラス電極部22側と本体部35をロックす るロック機構である。

【0021】ところで入水部37は被測定液を供給する ための供給管45に接続されている。そして図3に示す ように55は供給管45に設けられた脈動発生装置、5 4は脈動発生装置55を構成する弁座を備えたケーシン グ、56は被測定液の動圧を受ける弁体である。弁体5 6は円板とこの軸心を通る軸棒からなる。57は被測定 液が流入する方向と逆方向に弁体56を付勢する付勢体 であるスプリング、58はケーシング55に形成された 弁座と弁体56との間の緩衝材である0リングである。 スプリング57は弁体56を弁座に押しつけながらケー シング54内の突出部に他端を取り付けられるか、弁座 に弁体56を押しつけながらケーシング54の突出部に 他端を係止された状態となっている。そしてスプリング 57は螺旋状の巻回がなされているから、わずかではあ るが弁体56とスプリング57の円板の重心は全体とし て軸心からずれたものとなっている。さらにこの弁体5 6とスプリング57の重心を軸心からずらすために、弁 体56に孔や開口、逆に重り等を取り付けて積極的にバ ランスを崩して不平衡にしてもよい。

【0022】すると、供給管45から流入した被測定液は弁体56に動圧を及ぼすが、弁体56とスプリング57の重心は全体として軸心からずれているから、被測定液は弁体56振動を開始する。とくに弁体56には軸棒が設けられているため、軸心を中心に首振り運動を開始する。この首振り運動のため供給管45の内部流れには脈動が発生し、非定常流れとなって入水部37を通ってPH応答ガラス膜40の表面に付着した気泡を取り除く

ことができるものである。同時に本体部35内のゴミ等も排出できるものである。そしてガラス電極部22のpH応答ガラス膜40が球状である場合にも、この脈動流はpH応答ガラス膜40背後の死水領域に溜まり易い気泡も排出することができるものである。

【0023】以上のように構成されたpHセンサ21について、以下その動作を説明する。pHを測定したい被測定液を脈動発生装置55を介して入水部37より流入させと、脈動発生装置55で発生した脈動流は内部空間39内に流入し、ガラス電極部22の端部表面に当たってpH応答ガラス膜40の表面に沿って旋回しながら上昇する。このとき流れが非定常であるから、被測定液が気泡を含む場合、pH応答ガラス膜40の表面に付着しようとする気泡はガラス電極部22に付着するのを妨げられるし、付着した気泡は再び剥される。また上述した死水領域のように流速の遅い部分には気泡が溜まり易い傾向があるが、脈動流の場合これらの領域の気泡も主流の影響で除去し易く気泡除去効率は向上する。

【0024】ところで脈動を与えるほか入水部37の入水方向をpH応答ガラス膜40の接線方向にしているから、pH応答ガラス膜40の表面に付く気泡をより効果的に取り除くことができる。また、pH応答ガラス膜40の表面と内部空間39の内表面との間隔を狭くすれば、被測定液の速度を上げることができ、同様の効果を得ることができる。しかしこの間隔を狭くしすぎると気泡の合泡が起こり易く気泡除去の妨げになるので、被測定液に含まれる気泡の大きさの1.5~3倍にすることが望まれる。イオン水生成器で発生する酸素ガスや水素ガスの気泡は、概ね1mm以下であるから、イオン水生成器の場合にはこの間隔を1.5~3mm程度に設定するのが適当である。

【0025】ところでpH応答ガラス膜40の表面はマイナスに帯電しているため、被測定液中に含まれるカルシウムイオンやカリウムイオン等が析出する。この析出物はpH応答ガラス膜40の表面に付着し、一層気泡を付着させるもとになる。従ってこうした成分を含有する液体を測定する場合には、上記の間隔において流入速度を少々上げるか、脈動の大きさを少し上げるのが望ましい。

【0026】ガラス電極部22に沿って旋回上昇した被測定液はpHセンサ1の液絡部28に当たる。被測定液は液絡部28によって比較電極液26と連通しており電気的に接続されるから、比較電極液26に浸した第2内部電極27は被測定液と同電位となり、第1出力端子32と第2出力端子33の間に被測定液の水素イオン濃度に比例したセンサ電圧Eが出力される。このようにして内部空間39内を流れる被測定液のpHを測定することができるものである。被測定液と気泡は一緒になって吐出部38より排出される。吐出部38が設けられている位置の下側で内部空間39の内表面に、被測定液の円滑

な排出を促すテーパ面を付けることにより気泡除去効率 をさらに向上させることができる。

【0027】本実施の形態1はpHセンサ21のガラス電極部22の前方に脈動発生装置55を設けたため、微少量の被測定液の場合に問題となりやすい供給管45内に発生し易い気泡がガラス電極部22に付着するのを防止し、かつ、ガラス電極部22に付着した気泡を除去できるために、表示値の安定性や応答性に優れたものとなる。吐出路側の入水部37に脈動発生装置55を接続したため、水流の流入とともに圧力が上昇して圧力弁56が開放され脈動を発生するが、圧力が低下すると圧力弁56は元に戻る。この圧力弁56が開放された瞬間に、水流が勢い良くpHセンサ21のpH応答ガラス膜40の表面に当たり、さらに脈動によってその表面を洗浄してpH応答ガラス膜40やガラス電極部22まわりに付着した気泡を効率よく除去できるものである。

【0028】(実施の形態2)つぎに本発明のpHセンサを設けたイオン水生成器について説明する。図2は本発明の実施の形態2におけるイオン水生成器の全体概略図、図3は本発明の実施の形態2におけるイオン水生成器の脈動発生装置の部分拡大図、図4は本発明の実施の形態2におけるイオン水生成器のpHセンサの部分拡大図である。図2において、図5の従来のイオン水生成器と図1のpHセンサの説明で使用した符号と同符号を使用しているものは、基本的に図1及び図5での説明と重複するから、詳しい説明はそこに譲って省略する。

【0029】1は水道水などの原水管、2は水栓、3は 水栓2と介して原水管1と接続されたイオン水生成器で ある。4は内部に活性炭や中空糸膜などを備えた浄水 部、5は導電率を高めるミネラル供給部、6は通水を確 認し後述の制御手段に制御開始の指示をする流量セン サ、8は電解槽7を2分する隔膜、9,10は隔膜8で 2分して形成された各電極室に配置される電極板、11 は電極板10側の水(電極板10が陽極の場合は酸性 水)を排出する排水管、42は電極板9側の水(電極板 9が陰極の場合はアルカリイオン水)を吐出する吐水の 一部をpHセンサ21に供給する分岐管、15は電極板 9側の水(電極板9が陰極の場合はアルカリイオン水) を吐出する吐出管、43はpHセンサ21を校正する校 正液をpHセンサ21に注入する校正液注入部、44は 電極洗浄時の洗浄水をpHセンサ21に供給する電磁 弁、45は電極板9側の水(電極板9が陰極の場合はア ルカリイオン水)の一部や電極洗浄時の洗浄水をpHセ ンサ21に供給する供給管、35はpHセンサ21の本 体部、37は供給管45をpHセンサ21内の内部空間 39に接続する入水部、22は水素イオンに感応するp H応答ガラス膜40を備えたガラス電極部、23はpH =7.0の塩類溶液である内部液24に浸漬してあるA g/AgC1からなる第1内部電極、25は不活性ガラ スからなるチューブ状のガラス容器、29は比較電極

部、26は中性塩の溶液からなる比較電極液、27はA g/AgClからなる第2内部電極、31は多孔質セラ ミック等の液絡部、30は比較電極液26を補充する補 充口である。31はpHセンサ21と制御手段34をつ なぐ端子接続部、38は測定が終了した被測定液を排出 する排出管47とpHセンサ21をつなぐ吐出部、46 は内部空間39に残る被測定液を抜くための水抜き口、 36はpHセンサ21をロックするためのロック機構で ある。48は水抜き口46と排出管47をつなぐ接続 管、49,50は浄水モード時に排水を行なわないため の節水電磁弁、51は電源投入用プラグ52からの交流 を直流に変換する電源部、34はイオン水生成器3の動 作を制御する制御手段、53はイオン水生成器3の操作 状態を表示し操作条件などを設定する操作表示部であ る。55は供給管45に設けられた脈動発生装置であ る。54はケーシング、56は弁体、57はスプリン グ、58は0リングである。

【0030】以上のように構成されたイオン水生成器3 について以下その動作を説明する。原水管1より水栓2 を開いて通水された原水は浄水部4で原水中の残留塩素 の臭いや一般細菌などの不純物が取り除かれ、流量セン サ6を経て電解槽7に通水される。その際に電極板10 に供給される水はミネラル供給部5でグリセロリン酸カ ルシウムなどのミネラルが溶解され電解が容易な水に処 理される。流入した原水が一定量以上になると電源投入 プラグ52よりAC100V電圧が印加され、電源部5 1で直流に変換後電解槽7の電極板9と電極板10に供 給され、電気分解が始まる。これにより陰極周辺にはア ルカリイオン水が、陽極周辺には酸性イオン水が生成さ れ、それぞれ電解槽7に接続した吐出管15と排水管1 1より流出される。このように通水しながら電極板9が マイナス電圧に、電極板10がプラス電圧なるように電 圧を印加すると、生成されたアルカリイオン水の大部分 は吐出管15を経て外部に吐出されるが、その一部の1 00~500m1/分程度が吐出管15に設けた分岐管 42と供給管45、脈動発生装置55を経て入水部37 よりpHセンサ21に流入する。流入したアルカリイオ ン水がこの場合の被測定液であるが、これが脈動状態で ガラス電極部22のpH応答ガラス膜40の表面端部に 当たってガラス電極に沿って旋回しながら上昇する。そ の際、アルカリイオン水には電気分解により発生した水 素ガスが気泡として含まれているが、脈動発生装置55 が脈動を発生するとともに、入水部37と吐出部38は p H応答ガラス膜40の表面の接線方向に向けて設けら れるため、脈動と流速によって含まれた気泡はガラス電 極部22に付着するのを妨げられる。そしていったん付 着しても気泡は再び剥される。アルカリイオン水の旋回 上昇速度が速いほど気泡除去効率がは向上するので大き いのが望ましいが、多量の捨て水をしなければならない のであまり大きくしない方がよい。実験によればガラス

電極部22のpH応答ガラス膜40と内部空間39の間 隔を、気泡のガス径の1.5~3倍程度にすると気泡の 付着が少なくすることができる。ただ、水道水等の原水 にカルシウム等の成分が多く含まれている場合には、こ れがpH応答ガラス膜40表面に析出して付着し気泡の 付着がさらにすすむことになるから、カルシウム等を含 む場合は脈動の大きさを増すか、入水部37から流入す るアルカリイオン水の流速を少し上げるのが望ましい。 なお内部空間39は概ね円筒状で、実質10cm3以下 の容積を有しているため、測定の応答性をよくすること ができる。旋回しながら上昇したアルカリイオン水はp Hセンサ21の液絡部28に衝突し、吐出部38より流 出する。内部空間39の吐出部38の下側にテーパ面を 付けるとより円滑に気泡を除去できる。 p H センサ21 によりアルカリイオン水のp H濃度を検知して、センサ 電圧を端子接続部31より制御手段34に送り、制御手 段34は操作表示部53にpH濃度を表示させる。

【0031】このように本実験の形態2のイオン水生成器は原水を連続して流入させ、電極板9,10に連続的に電圧を印加しておくことによりアルカリイオン水が連続して生成させることができるが、このとき生成されるアルカリイオン水のpH濃度の検知と表示を同時に連続的に行えるものである。また印加電圧を逆にして電極板9を陽極に、電極板10を陰極に印加すれば上述の説明とは逆に吐出管15からは酸性イオン水が吐出され、排水管11からはアルカリイオン水が排出されることになる。そしてこの場合pHセンサ21には酸性イオン水が流入し、pHセンサ21によって酸性イオン水のpH濃度の検知と表示ができることになる。

【0032】また浄水が欲しいときには、節水電磁弁49,50を閉じことにより吐出管15からのみ浄水を吐出させることができる。ただし節水電磁弁のうち36を開けると浄水のpH濃度の検知とその表示もできるものである。

【0033】このように本実施の形態2のイオン水生成器によれば、電気分解で発生する気泡を含んだイオン水のpH値を微少量であっても安定して応答性よく測定することができ、pHセンサが破損するようなことがあっても分岐管42にpHセンサ21を設け、吐出管15にはpHセンサ21を設けないから安全である。

### [0034]

【発明の効果】本発明のpHセンサは被測定液に含まれた気泡がセンサの本体内に溜まるのを脈動によって効果的に防止することができ、たとえpHセンサのガラス電極部に付着しても付着した気泡は効率よく除去することができ、微少量の被測定液でもpH値を安定して測定できる。また表示値の安定性に優れたpHセンサ付きのイオン水生成器を提供できる。

【0035】さらに本発明のイオン水生成器は電気分解で発生する気泡を含んだイオン水のpH値を微少量でも

安定して測定することができ、pHセンサが破損するようなことがあっても安全である。

#### 【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の実施の形態1におけるpHセンサの概略断面図

【図2】本発明の実施の形態2におけるイオン水生成器 の全体概略図

【図3】本発明の実施の形態2におけるイオン水生成器 の脈動発生装置の拡大図

【図4】本発明の実施の形態2におけるイオン水生成器のpHセンサの部分拡大図

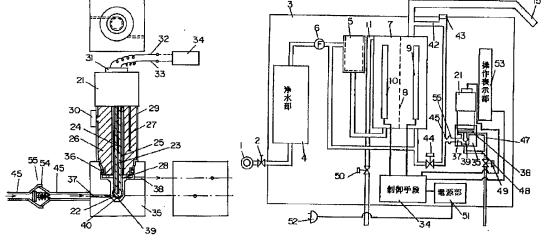
【図5】従来のイオン水生成器の概略全体図 【符号の説明】

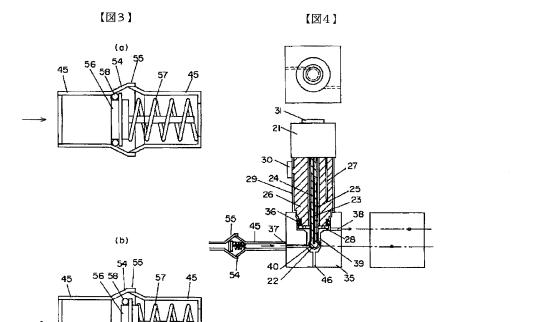
- 1 原水管
- 2 水栓
- 3 イオン水生成器
- 4 浄水部
- 5 ミネラル供給部
- 6 流量センサ
- 7 電解槽
- 8 隔膜
- 9,10 電極板
- 11 排水管
- 12 接続管
- 13 pH検知部
- 14,21 pHセンサ
- 16,44 電磁弁
- 17 放水管
- 18 電源投入用プラグ
- 19 電源部
- 20,34 制御手段
- 22 ガラス電極部
- 23 第1内部電極
- 24 内部液
- 25 ガラス容器
- 26 比較電極液
- 27 第2内部電極
- 28 液絡部
- 29 比較電極部
- 30 補充口
- 31 端子接続部
- 32 第1出力端子
- 33 第2出力端子
- 34 制御手段
- 35 本体部
- 36 ロック機構
- 37 入水部
- 38 吐出部
- 39 内部空間
- 40 pH応答ガラス膜

- 42 分岐管
- 43 校正液注入部
- 45 供給管
- 46 水抜き口
- 47 排出管
- 48 接続管
- 49,50 節水電磁弁
- 51 電源部

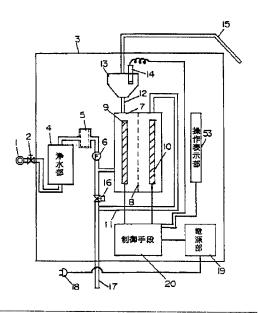
- 52 プラグ
- 53 操作表示部
- 54 ケーシング
- 55 脈動発生装置
- 56 弁体
- 57 スプリング
- 58 0リング







## 【図5】



フロントページの続き

(51) Int.Cl.<sup>6</sup>

識別記号 庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

G O 1 N 27/46

361A

(72)発明者 田中 良二

大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器 産業株式会社内 (72)発明者 佐藤 琢磨

大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器 産業株式会社内